## **DEUTSCHE DEMOKRATISCHE REPUBLIK**



(12) Wirtschaftspatent

Erteilt gemäß § 17 Absatz 1 Patentgesetz

# **PATENTSCHRIFT**

(19) DD (11) 243 930 A1

. 4(51) C 07 D 285/12

## AMT FÜR ERFINDUNGS- UND PATENTWESEN

In der vom Anmelder eingereichten Fassung veröffentlicht

(21)	WP C 07 D / 283 732 4	(22)	04.12.85	(44)	18.03.87					
(71) (72)	Akademie der Wissenschaften der DDR, 1080 Berlin, Otto-Nuschke-Straße 22/23, DD Graubaum, Heinz, Dr. rer. nat.; Nadolski, Karin; Seeboth, Helmuth, Prof. Dr. rer. nat. habil., DD									
(54)	Verfahren zur Herstellung von neuen 5,5-disubstituierten 4-Carbamoyl-4,5-dihydro-1,3,4-thiadiazol-2-yl- harnstoffen									

(57) Durch die erfindungsgemäße Umsetzung von substituierten Thiosemicarbazonen mit Isocyanaten in einem Lösungsmittel oder in der Schmelze vorzugsweise im Molverhältnis 1:2 bei Temperaturen zwischen 0 und 200°C entstehen die Zielprodukte, die in bekannter Weise isoliert werden. Sie sind als biologisch aktive Verbindungen auf dem PSM- und Pharmasektor verwendbar.

ISSN 0433-6461

4 Seiten

Ш

### Erfindungsanspruch:

 Verfahren zur Herstellung von neuen 5,5-disubstituierten 4-Carbamoyl-4,5-dihydro-1,3,4-thiadiazol-2-yl-harnstoffen der allgemeinen Formel III,

in der

R Wasserstoff oder einen Alkylrest,

R1 einen Alkylrest, einen Arylrest, der auch substituiert sein kann, oder einen heterocyclischen Ring,

R2 Wasserstoff, einen Alkyl- oder Arylrest, der gegebenenfalls auch substituiert sein kann, und

R3 einen Alkyl- oder Arylrest, der gegebenenfalls auch substituiert sein kann, oder

R1 und R2 gemeinsam einen cycloaliphatischen Rest

bedeuten,

gekennzelchnet dadurch, daß man substituierte Thiosemicarbazone der allgemeinen Formel I,

in der

R, R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> die oben genannten Bedeutungen haben, mit einem Isocyanat der allgemeinen Formel II,

in der R<sup>3</sup> die oben genannte Bedeutung besitzt, in einem Lösungsmittel oder in der Schmelze umsetzt und das Reaktionsprodukt der allgemeinen Formel III in bekannter Weise isoliert.

- 2. Verfahren nach Punkt 1, gekennzeichnet dadurch, daß die Umsetzung des Thiosemicarbazons mit dem Isocyanat vorzugsweise im Molverhältnis 1:2 erfolgt.
- 3. Verfahren nach Punkt 1 und 2, gekennzeichnet dadurch, daß die Umsetzung bei Temperaturen zwischen 0 und 200°C durchgeführt wird.

#### Anwendungsgebiet der Erfindung

Zahlreiche Harnstoffe 5-substituierter 1,3,4-Thiadiazole haben in der Landwirtschaft eine breite Anwendung als Pestizide, vorwiegend als Herbizide, gefunden. Des weiteren sind 5,5-disubstituierte 2-Acylamino-4,5-dihydro-1,3,4-thiadiazole als Fungizide und Herbizide bekannt. Die Erfindung betrifft ein neues, rationelles Verfahren zur Herstellung von 5,5-disubstituierten 4-Carbamoyl-4,5-dihydro-1,3,4-thiadiazol-2-yl-harnstoffen, die neu sind und im Pflanzenschutzmittel- und Pharmasektor Verwendung finden können.

### Charakteristik der bekannten technischen Lösungen

Zur Herstellung von Harnstoffen 5-substituierter 1,3,4-Thiadiazole werden verschiedene Verfahren beschrieben.
Aus den entsprechenden Carbonsäurederivaten, wie Carbonsäurechloriden, Carbonsäureanhydriden oder Nitrilen, und Thiosemicarbaziden entstehen die 5-substituierten 2-Amino-1,3,4-thiadiazole, die anschließend mit Isocyanaten bzw.
Carbamoylchloriden zu den entsprechenden Harnstoffen umgesetzt werden (DE-OS 2712630 und 2623657; US-PS 3803164; DD-WP 105232 und 130622; R. Wegler "Chemie der Pflanzenschutz- und Schädlingsbekämpfungsmittel" 5, 478 [1977]).
Bekannt ist auch die Reaktion von 5-substituierten 2-Amino-1,3,4-thiadiazolen mit 2 Mol Isocyanat, wobei 5-substituierte 3-Carbamoyl-2-carbamoylimino-2,3-dihydro-1,3,4-thiadiazole entstehen. Der 3-Carbamoylrest kann durch KOH/Methanol hydrolytisch entfernt werden und es entstehen die oben genannten Harnstoffe der 5-substituierten 1,3,4-Thiadiazole (DE-OS 2614842 und 2644426).

4-Acyl-4,5-dihydro- und 4-Acyl-2-acylamino-4,5-dihydro-1,3,4-thiadiazole können aus den entsprechenden Thiosemicarbazonen und Carbonsäurechloriden bzw. Carbonsäureanhydriden hergestellt werden (JP-OS 5879906; US-PS 4346225; S. Kubota, J. Org. Chem. 45, 1473 [1980]; S. Andreae, E. Schnmitz, Z. Chem. 23, 451 [1983]). Die genannten Verfahren liefern die Thiadiazole In zum Teil guten Ausbeuten. Das Substituentenmuster ist jedoch im ersten Falle auf die 5-Position begrenzt und im zweiten Fall fehlt die biologisch wirksame Harnstoffstruktur.

#### Ziel der Erfindung

Ziel der Erfindung ist es, neue 5,5-disubstituierte 4-Carbamoyl-4,5-dihydro-1,3,4-thiadiazol-2-yl-harnstoffe, ausgehend von ökonomisch vorteilhaften Startprodukten, in einer einstufigen, leicht durchzuführenden Reaktion herzustellen.

#### Darlegung des Wesens der Erfindung

Das Ziel der Erfindung wird erreicht durch ein Verfahren zur Herstellung von neuen 5,5-disubstituierten 4-Carbamoyl-4,5-dihydro-1,3,4-thiadiazol-2-yl-harnstoffen der allgemeinen Formel III, indem man erfindungsgemäß ein Thiosemicarbazon der allgemeinen Formel I,

$$R^{1} = N - NH - C - NHR^{2} + 2R^{3} - NCO$$

$$I \qquad III$$

$$CO - NHR^{3}$$

$$R = N - CO - NHR^{3}$$

in der

R Wasserstoff oder einen Alkylrest,

 $R^1$  einen Alkylrest, einen Arylrest, der auch substituiert sein kann, oder einen heterocyclischen Ring und

R<sup>2</sup> Wasserstoff, einen Alkyl- oder Arylrest, der gegebenenfalls auch substituiert sein kann, oder

R<sup>1</sup> und R<sup>2</sup> gemeinsam einen cycloaliphatischen Rest

bedeuten, mit einem Isocyanat der allgemeinen Formel II, in der

R³ einen Alkytrest oder einen Arytrest, der gegebenenfalls auch substituiert sein kann,

bedeutet, in der Schmelze oder in einem Lösungsmittel umsetzt.

Das Molverhältnis von I und II sollte 1:2 betragen. III entsteht jedoch auch bei einem Molverhältnis von 1:1.

Die Temperatur sollte zwischen 0 und 200°C liegen, und das Reaktionsprodukt wird in bekannter Weise isoliert. Die Substituenten R, R<sup>1</sup>, R<sup>2</sup> und R<sup>3</sup> haben im Reaktionsprodukt III die oben genannten Bedeutungen. Die Reaktionen sind durch Zusammengeben der Komponenten einfach durchzuführen. Die Ausbeuten an den Harnstoffen betragen 61 bis 98%.

Die erhaltenen Produkte sind bisher nicht beschrieben. Ihre Struktur ist durch <sup>1</sup>H- und <sup>13</sup>C-NMR-Spektroskopie sowie durch Elementaranalyse und Massenspektren abgesichert.

## Ausführungsbeispiele

#### Methode A

2,07g (10 mmol) N<sup>4</sup>-Ethyl-N<sup>1</sup>-benzylidenthiosemicarbazon und 2,38g (20 mmol) Phenylisocyanat werden 2,5 Stunden auf 100°C erwärmt. Nach dem Abkühlen wird der 1-Ethyl-3-phenyl-1-(5-phenyl-4-phenylcarbamoyl-4,5-dihydro-1,3,4-thiadiàzol-2-yl)harnstoff aus Dioxan/Wasser umkristallisiert, siehe Tabelle 1.

Methode B

1,86g (11 mmol) N¹-Furfurylidenthiosemicarbazon und 1,31g (11 mmol) Phenylisocyanat werden in 40 cm³ abs. Aceton und 1 cm³ Triethylamin 3 Stunden zum Sieden erhitzt. Das Lösungsmittel wird im Vakuum abdestilliert und der 3-Phenyl-1-(5-furan-4-yl)-4-phenylcarbamoyl-4,5-dihydro-1,3,4-thiadiazol-2-yl)harnstoff aus Methanol/Wasser umkristallisiert, siehe Tabelle 1.

Tab. 1: 5,5-disubstituierte 4-Carbamoyl-4,5-dihydro-1,3,4-thiadiazol-2-yl-harnstoffe

Bsp.	R	R¹ ·	R²	R <sup>3</sup> .	Ausb.	Fp.	Summenformel	Analyse	Ber./Gef.	
					(%)	(°C)	(Molmasse)	C	Н	N
8	н	C₃H <sub>7</sub>	Н	4-CI-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	89	199 bis 201	C <sub>19</sub> H <sub>19</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub> S	50,45	4,23	15,48
		•					(452,4)	50,55	4,40	14,95
b	н	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	Н	C₂H₅	86	145 bis 146	C <sub>14</sub> H <sub>19</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub> S	52,32	5,96	21,79
							(321,4)	52,17	6,16	21,42
С	Н	2-Furyl	Н	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	72	165 bis 166	$C_{20}H_{17}N_5O_3S$	58,96	4,21	17,19
							(407,5)			
ď.	H	2-Furyl	Н	3,4-Cl <sub>2</sub> C <sub>6</sub> H <sub>3</sub>	63	144 bis 146	C <sub>20</sub> H <sub>13</sub> Cl <sub>4</sub> N <sub>5</sub> O <sub>3</sub> S	44,06	2,40.	12,85
		•					(544,2)	44,11	2,68	13,08
е	Н	3,4-	Н	3-CH <sub>3</sub> -C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	96	139 bis 141	$C_{25}H_{23}N_5O_4S$	61,34	4,74	14,31
		(O-CH <sub>2</sub> O)C <sub>6</sub> H <sub>3</sub>				•	(489,6)	60,73	4,78	14,17
f.	H	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	C₂H₅	C₂H₅	90	188 bis 190	$C_{24}H_{23}N_5O_2S$	64,70	5,20	15,72
							(445,6)		5,44	15,27
9	CH₃	CH₃	Н	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	95	178	C <sub>18</sub> H <sub>19</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub> S	58,52	5,18	18,96
_							(369,5)	58,69	5,22	18,56
h	CH₃	. CH₃	Н	4-CI-C <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	82	173 bis 175	C <sub>18</sub> H <sub>17</sub> Cl <sub>2</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub> S	49,32	3,91	15,98
_							(438,4)	48,82	4,01	16,22
1 .	CH₂(C	CH₂)₂CH₂	H	4-CH₃OC <sub>6</sub> H₄	75	157 bis 159	C22H25N5O4S	58,01	5,53	15,37
				<b>.</b>			(455,5)	57,53	5,69	15,10
j	CH <sub>2</sub> (C	CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CH <sub>2</sub>	Н	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	61	178 bis 179	C <sub>21</sub> H <sub>23</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub> S	61,59	5,66	17,10
							(409,5)	61,18	5,64	16,80
k	СН₃	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	Н	4-CH <sub>3</sub> OC <sub>6</sub> H <sub>4</sub>	98	· 219 bis 221	C <sub>25</sub> H <sub>25</sub> N <sub>5</sub> O <sub>4</sub> S	61,08	5,13	14,25
							(491,6)		5,38	14,03
1	CH₃	CH₃	CH₃	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	79	148 bis 150	C <sub>19</sub> H <sub>21</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub> S	59,51	5,52	18,26
	011	011		0.11			(383,5)	59,04	5,62	18,35
m	CH₃	CH₃	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	C <sub>6</sub> H <sub>5</sub>	78	167 bis 169	C <sub>24</sub> H <sub>23</sub> N <sub>5</sub> O <sub>2</sub> S	64,70	5,20	15,72
				•			(445,6)	64,53	5,19	15,33